- La conductance G d'une portion électrolytique est égale à l'inverse de sa résistance électrique R : $G = \frac{1}{R}$; G est exprimé en siemens (S) et R est exprimé en Ohm (Ω).
- Pour déterminer la concentration molaire inconnue d'une solution électrolytique, on trace la courbe G = f (C) qui traduit la variation de la conductance G de solution du même électrolyte en variant sa concentration molaire C.

  Graphiquement G = k.C et $n = C.V = \frac{G}{k}.V$.

Qarray.tn -Aqra Blech- Qarray.tn
Qarray.tn -Aqra Blech- Qarray.tn